Diesel fuel compositions with reduced particulate emission, containing glycerol acetal derivatives

Patent number:

FR2833607

Publication date:

2003-06-20

Inventor:

DELFORT BRUNO; DURAND ISABELLE; JAECKER

ANNE; LACOME THIERRY; MONTAGNE XAVIER;

PAILLE FABRICE

Applicant:

INST FRANCAIS DU PETROL (FR)

Classification:

- international:

(IPC1-7): C10L1/18; C10L1/08

- european:

C10L1/02D; C10L1/18B1; C10L10/02

Application number: FR20010016449 20011219 Priority number(s): FR20010016449 20011219

Also published as:

EP1321502 (A1) US6890364 (B2) US2003163949 (A1)

Report a data error here

Abstract of FR2833607

Diesel fuel composition containing glycerol acetal(s). Diesel fuel composition contains: (A) a major proportion of conventional diesel fuel(s); and (B) glycerol acetal(s) of formula (1) and/or (2). R1, R2 = H, 1-20C aliphatic, cycloaliphatic or aromatic hydrocarbyl, or an alkyl-ether chain, or R1 plus R2 may form an oxygen-containing heterocycle; R3 = H or a group of formula -CR1R2-O-R4; R4 = same as R1/R2 (except H), or a group of formula (3) and/or (4).

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

19 RÉPUBLIQUE FRANÇAISE

INSTITUT NATIONAL DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE

PARIS

11 Nº de publication :

2 833 607

(à n'utiliser que pour les commandes de reproduction)

21 No.d'enregistrement national:

01 16449

51) Int Cl7: C 10 L 1/18, C 10 L 1/08

(12)

DEMANDE DE BREVET D'INVENTION

A1

- 22 Date de dépôt : 19.12.01.
- (30) Priorité :

- Demandeur(s): INSTITUT FRANCAIS DU PETROLE FR.
- Date de mise à la disposition du public de la demande : 20.06.03 Bulletin 03/25.
- 56 Liste des documents cités dans le rapport de récherche préliminaire : Se reporter à la fin du présent fascicule
- 60 Références à d'autres documents nationaux apparentés :
- (72) Inventeur(s): DELFORT BRUNO, DURAND ISABELLE, JAECKER ANNE, LACOME THIERRY, MONTAGNE XAVIER et PAILLE FABRICE.
- 73 Titulaire(s):
- 74 Mandataire(s):

64 COMPOSITIONS DE CARBURANTS DIESEL CONTENANT DES ACETALS DE GLYCEROL.

(57) Compositions de carburants Diesel contenant des acétals de glycérol de formules générales:

$$H_2C-O$$
 R_1
 H_1C-O
 R_2

et/ ou

où:
- R1 et R2 représentent chacun un atome d'hydrogène, un radical hydrocarboné de 1 à 20 atomes de carbone, aliphatique, cycloaliphatique ou aromatique, ou une chaîne alkyl-éther, R1 et R2 pouvant former ensemble un radical hétérocyclique oxygéné;

 R3 représente un atome d'hydrogène ou un radical de formule générale:

où R4 est un radical défini comme R1 ou R2, sauf l'atome d'hydrogène, ou un radical de formule générale:

$$H_2C \longrightarrow C$$
 R_1
 $H_2C \longrightarrow R_2$

et/ou

où R1 et R2 sont définis comme ci-dessus.

83

 $oldsymbol{x}$

(;

L'invention concerne des compositions de carburant Diesel contenant des composés oxygénés consistant essentiellement en des acétals de glycérol.

L'amélioration de la qualité de l'air est aujourd'hui une priorité absolue de tous les grands pays industrialisés. Parmi les émetteurs de polluants référencés, le transport occupe une place qui demande que des mesures importantes soient prises pour en réduire la contribution. C'est ainsi que des trains de mesures réglementaires ont vu le jour depuis plusieurs années, avec de nouvelles contraintes dès 2000, notamment des spécifications sur la qualité des carburants. En effet, outre les caractéristiques classiquement spécifiées, de nouveaux règlements sur la composition chimique des carburants ont vu le jour, dans le but de limiter les précurseurs de certains polluants, tels que les particules, les composés réactifs vis-à-vis de l'ozone troposphérique ou les composés toxiques. Dans ce contexte, il est évident que toutes les démarches visant à améliorer la qualité des produits pour proposer des mélanges réduisant significativement les rejets polluants sont prometteuses.

C'est l'un des objets de l'invention de proposer l'utilisation de d'acétals de glycérol comme additifs ou comme bases de formulation des gazoles et conduisant à d'importantes baisses d'émissions de particules.

Les acétals de glycérol considérés dans l'invention répondent à l'une des formules générales suivantes :

$$H_2C-O$$
 R_1 CH_2-O R_1 R_2 et/ou R_3-O-CH CH_2-O R_2 CH_2-O R_2 CH_2-O R_2 CH_2-O R_2 CH_2-O R_2

où:

- R1 et R2 représentent chacun un atome d'hydrogène, un radical hydrocarboné de 1 à 20 atomes de carbone, aliphatique, linéaire ou ramifié, saturé ou non, cycloaliphatique ou aromatique, ou une chaîne alkyl-éther, R1 et R2 pouvant former ensemble un radical hétérocyclique oxygéné (par exemple furanique ou tétrahydrofuranique);
- R3 représente un atome d'hydrogène ou un radical de formule générale :

$$-C-O-R_4$$

25

20

· 5

10

15

où R4 est un radical défini comme R1 ou R2, sauf l'atome d'hydrogène, ou un radical de formule générale :

$$H_2C-O$$
 R_1
 $HC-O$
 R_2
 ET/OU
 ET/OU

où R1 et R2 sont définis comme ci-dessus.

Plus particulièrement, dans la formule de l'acétal de glycérol, R1 et R2 sont chacun un atome d'hydrogène, un radical méthyle, éthyle ou propyle et R3 est un radical méthyle ou éthyle.

L'introduction des produits correspondant aux formules générales (1) et (2) cidessus dans du gazole et/ou dans un mélange d'esters d'huiles végétales conduit à des carburants pour moteur Diesel permettant une diminution des émissions de polluants notamment des émissions de particules par rapport au carburant ne contenant pas les produits en question. Les produits utilisés dans ces carburants pour moteurs Diesel peuvent être constitués de mélanges de n'importe quels produits répondant aux formules générales (1) et (2).

Les acétals du glycérol répondant aux formules générales (1) et (2) sont préparés le plus souvent par réaction, généralement en milieu acide, d'un aldéhyde ou d'une cétone sur le glycérol ou par réaction de transacétalisation. Ces réactions, appliquées à un alcool R-OH, sont représentées par les schémas ci-dessous :

$$2 \text{ R-OH} + \text{R'CHO} \rightarrow \text{(RO)2CH-R'} + \text{H2O}$$
 (3)
 $2 \text{ R-OH} + (\text{R''O})2\text{CH-R'} \rightarrow \text{(RO)2CH-R'} + 2 \text{ R''OH}$ (4)

Appliquées au glycérol, les réactions d'acétalisation ou de transacétalisation sont multiples. Certaines peuvent s'écrire selon les schémas suivants :

5

20

10

BNSDOCID: <FR_____2833607A1_I_:

()

Ces réactions appliquées au glycérol sont décrites par exemple dans les publications suivantes :

- Piantadosi et coll, J. of Am. Chem. Soc, (1958), 6613
- Gelas et coll, Bull Soc Chim Fr, (1969), n°4, 1300 ibid., (1970), n°6, 2341 ibid., (1970), n°6, 2349
- Gelas et coll, CR. Ac. Sc. Paris (1970), 218

Dans les compositions de carburant Diesel selon l'invention le carburant Diesel considéré peut être d'origine pétrolière ou un mélange d'esters alkyliques dérivés d'huiles végétales.

Les compositions de carburants Diesel de l'invention peuvent contenir les acétals de glycérol en proportions variées. L'acétal de glycérol ou chacun des acétals de glycérol sera introduit dans le carburant Diesel à une concentration telle qu'il est soluble dans ledit

10

5

carburant Diesel. On utilise selon les cas des proportions de 1 à 40 % en volume, le plus souvent de 1 à 20 % en volume.

Les exemples suivants illustrent l'invention sans la limiter.

EXEMPLES

Dans les Exemples 1 à 3, on décrit la synthèse d'acétals de glycérol. L'Exemple 4 décrit des essais d'évaluation des performances de compositions de gazole refermant les acétals de glycérol préparés dans les Exemples 1 à 3.

Exemple 1

Dans un réacteur on introduit 920 g (10 moles) de glycérol, 790,3 g (10,96 moles) de n-butyraldéhyde et 24 g d'une résine acide Amberlyst 15®. On porte le milieu à 54 °C sous agitation pendant 7 heures, pendant lesquelles on introduit 120 g de n-butyraldéhyde.

Après retour à la température ambiante, on procède à l'élimination du catalyseur par filtration, puis le n-butyraldéhyde en excès ainsi que l'eau de réaction sont éliminés par évaporation sous pression réduite. On recueille 1165 g d'un liquide limpide soluble dans le gazole et dont l'analyse élémentaire est la suivante :

C = 56,7 % masse

H = 10.1 % masse

O = 33,2 % masse

Exemple 2

15

On reproduit l'Exemple 1 en remplaçant le n-butyraldéhyde par un quantité équimolaire de formaldéhyde (monomère ou sous sa forme trimère cyclique appelé trioxane). Le produit de la réaction correspond à la formule suivante :

Dans un réacteur on introduit 156 g (1,5 mole) de ce produit, 500 g (4,8 moles) de diéthoxyméthane et 3 g d'une résine acide Amberlyst 15®. On maintient le milieu sous agitation à température ambiante pendant 4 heures, puis on élimine le catalyseur par filtration et on évapore les réactifs et les produits en excès sous pression réduite. On répète

l'opération jusqu'à obtention de 210 g d'un produit soluble dans le gazole et dont l'analyse élémentaire est la suivante :

C = 50,6 % masse

H = 8,55 % masse

O = 40.8 % masse

On répète l'opération complète illustrée par cet exemple de manière à disposer de 1 litre de produit.

Exemple 3

5

15

Dans un réacteur on introduit 60 g (0,65 mole) de glycérol, 250 g (2,1 moles) de 1,1-diéthoxyéthane et 2 g d'une résine acide Amberlyst 15®. On maintient le milieu sous agitation à température ambiante pendant 4 heures, puis on élimine le catalyseur par filtration et on évapore les réactifs et les produits en excès sous pression réduite. On recueille 81 g d'un liquide limpide soluble dans le gazole et dont l'analyse élémentaire est la suivante :

C = 54,1 % masse

H = 8.7 % masse

O = 37,2 % masse

On répète l'opération complète illustrée par cet exemple de manière à disposer de 1 litre de produit.

20 Exemple 4

On a effectué des essais ayant pour objectif d'évaluer les performances des compositions de gazole refermant les acétals de glycérol préparés dans les exemples précédents.

Les émissions de particules mesurées avec ces carburants seront comparées à celles obtenues avec le gazole seul.

Les essais ont été effectués à partir d'un gazole représentatif des formulations Euro 2000 : densité de l'ordre de 0,832 à 15 °C, teneur en soufre de l'ordre de 300 ppm, indice de cétane de l'ordre de 53, intervalle de distillation 170/366 °C.

Les essais ont été conduits sur un véhicule Diesel équipé d'un moteur à injection directe.

Ces essais ont été effectués sur le cycle imposé par la directive européenne 70/220/CE, modifiée par la directive 98/69/EC (cycle appelé MVEG-11s Euro 2000). Ce cycle est composé d'une phase urbaine (cycle ECE d'une longueur de 4,052 km) et d'une phase extra-urbaine (cycle EUDC d'une longueur de 6,955 km). Les résultats d'essais, exprimés en gramme de particules par kilomètre, sont présentés sur chacune des phases du cycle et sur le cycle complet.

Les résultats obtenus sont rassemblés dans le Tableau 1 suivant. Ils sont exprimés en gramme de particules émises par kilomètre (g/km).

Tableau 1

	Emission de particules (g/km)			
Carburant évalué	Cycle ECE	Cycle EUDC	Cycle MVEG	
Gazole seul	0,0635	0,0517	0,0560	
Gazole : 95% volume + Produit de l'Exemple 1 : 5% volume	0,0490	0,0421	0,0447	
Gazole:: 95% volume + Produit de l'Exemple 2 : 5% volume	0,0511	0,0405	0,0444	
Gazole: 95% volume + Produit de l'Exemple 3: 5% volume	0,0529	0,0410	0,0453	

Les réductions des émissions de particules avec les carburants selon l'invention varient de 16,7% à 23 % sur l'ensemble des conditions testées dans cet exemple.

REVENDICATIONS

1. Composition de carburant Diesel caractérisée en ce qu'elle comprend une proportion majeure d'au moins un carburant Diesel classique et au moins un acétal de glycérol répondant à l'une des formules générales :

$$H_2C-O$$
 R_1 CH_2-O R_1 R_3-O-CH CH_2-O R_2 R_3-O-CH CH_2-O R_2 CH_2-O R_2 CH_2-O R_2 CH_2-O R_2

où:

5

10

- R1 et R2 représentent chacun un atome d'hydrogène, un radical hydrocarboné de 1 à 20 atomes de carbone, aliphatique, cycloaliphatique ou aromatique, ou une chaîne alkyl-éther, R1 et R2 pouvant former ensemble un radical hétérocyclique oxygéné;
- R3 représente un atome d'hydrogène ou un radical de formule générale :

$$-C - C - C - R_4$$

où R4 est un radical défini comme R1 ou R2, sauf l'atome d'hydrogène, ou un radical de formule générale :

$$H_2C-O$$
 R_1
 $HC-O$
 R_2
 et/ou
 CH_2-O
 R_1
 CH_2-O
 R_1
 CH_2-O
 R_2

15

où R1 et R2 sont définis comme ci-dessus.

- 2. Composition de carburant Diesel selon la revendication 1 caractérisé en ce que, dans la formule de l'acétal de glycérol, R1 et R2 sont chacun un atome d'hydrogène, un radical méthyle, éthyle ou propyle et R3 est un radical méthyle ou éthyle.
- 20 3. Composition de carburant Diesel selon la revendication 1 ou 2 caractérisée en ce qu'elle comprend un carburant Diesel classique et une proportion de 1 à 40 % en volume d'au moins un acétal de glycérol

- 4. Composition de carburant Diesel selon la revendication 1 à 3 caractérisée en ce qu'elle comprend un carburant Diesel classique et une proportion de 1 à 20 % en volume d'au moins un acétal de glycérol.
- 5. Composition de carburant Diesel selon l'une des revendications 1 à 4 caractérisée en ce que ledit carburant Diesel classique est un carburant Diesel d'origine pétrolière.
 - 6. Composition de carburant Diesel selon l'une des revendications 1 à 4 caractérisée en ce que ledit carburant Diesel classique est un mélange d'esters alkyliques dérivé d'huiles végétales.



2833607

RAPPORT DE RECHERCHE PRÉLIMINAIRE

N° d'enregistrement national

établi sur la base des dernières revendications déposées avant le commencement de la recherche

FA 612899 FR 0116449

!	NDUSTRIELLE	·	
DOCU	MENTS CONSIDÉRÉS COMME PERTINENTS	Revendication(s) concernée(s)	Classement attribué à l'invention par l'INPI
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes		
X	DE 19 59 388 A (CITIES SERVICE OIL CO) 4 juin 1970 (1970-06-04) * page 6, ligne 1 - ligne 6; revendications 1,4,6 *	1,3-5	C10L1/18 C10L1/08
Х	WO 00 17290 A (HOELDERICH WOLFGANG F ;K HORST (DE)) 30 mars 2000 (2000-03-30) * abrégé; revendication 11 *	IEF 1,5	
X	WO 95 33022 A (ORR WILLIAM C) 7 décembre 1995 (1995-12-07) * page 221, ligne 21 *	1,5,6	
Х	US 3 577 228 A (COLLINS SHERMAN D ET AL 4 mai 1971 (1971-05-04) * colonne 5, ligne 40 - ligne 45 *	1,5	
Х	US 3 594 138 A (BADIN ELMER J) 20 juillet 1971 (1971-07-20) * colonne 4, ligne 37 - ligne 42 *	1,5	DOMAINES TECHNIQUES
X	WO 99 66009 A (ORR WILLIAM C) 23 décembre 1999 (1999-12-23) * page 39, ligne 1 - ligne 2; revendication 10 *	1,5	RECHERCHÉS (Int.CL.7) C10L
Α .	EP 0 718 270 A (WESSENDORF RICHARD DR) 26 juin 1996 (1996-06-26) * revendications 3,8; exemples 4,10 *	1-5	
			9 ü
	Date d'achèvement de la recherch	e I	Examinateur
	2 octobre 200		la Morinerie, B
X : part Y : part autr A : arri O : divi	ATÉGORIE DES DOCUMENTS CITÉS T: théorie ou E: document à lul seul à la date de dépôt e document pertinent en combinaison avec un de dépôt e document de la même catégorie D: cité dans ère-plan technologique L: cité pour dugation non-écrite	principe à la base de l' t de brevet bénéficiant de de dépôt et qui n'a été p bu qu'à une date postér la demande d'autres raisons	invention 'une date antérieure ublié qu'à cette date leure.

5

ANNEXE AU RAPPORT DE RECHERCHE PRÉLIMINAIRE RELATIF A LA DEMANDE DE BREVET FRANÇAIS NO. FR 0116449 FA 612899

La présente annexe indique les membres de la famille de brevets relatifs aux documents brevets cités dans le rapport de recherche préliminaire visé ci-dessus.

Les dits membres sont contenus au fichier informatique de l'Office européen des brevets à la date d\(\textit{Q} 2-10-2002 \)

Les renseignements fournis sont donnés à titre indicatif et n'engagent pas la responsabilité de l'Office européen des brevets, ni de l'Administration française

	rapport de rech		Date de publication		Membre(s) of famille de bre	de la vet(s)	Date de publication
DE 1	1959388	А	04-06-1970	DE GB JP US GB US	48024481 3594136 1266756 3594140	A A A A	04-06-1970 14-06-1972 21-07-1973 20-07-1971 15-03-1972 20-07-1971 10-05-1972 26-10-1971
WO 0	0017290	A	30-03-2000	DE AU BR DE WO EP HU NO PL TR	19843380 6192999 9914021 19920270 0017290 1124915 0103656 20011331 346755	A1 A A1 A1 A1 A2 A	23-03-2000 10-04-2000 03-07-2001 09-11-2000 30-03-2000 22-08-2001 28-01-2002 18-05-2001 25-02-2002
WO 9	9533022	A	07-12-1995	AP AU AU BR CA CN EP EP JP WO	790 2115995 2692795 3511799 9507429 2184490 2194572 1150447 0748364 0763079 10500710	T2 A A A A A A A A A A A A A A A A A A A	23-07-2001 16-12-1999 18-09-1995 21-12-1995 19-08-1999 16-09-1995 07-12-1995 21-05-1997 18-12-1996 19-03-1997 20-01-1998 08-09-1995 07-12-1995
US 3	577228	Α	04-05-1971	AUCUN			
US 3	594138	A	20-07-1971	GB	1248793	A	06-10-1971
WO 9!	966009	A	23-12-1999	AU CA EP WO	4576399 2310056 1051461 9966009	A1 A2	05-01-2000 23-12-1999 15-11-2000 23-12-1999
EP 07	718270	Α	26-06-1996	DE DE EP	4445635 19544413 0718270	Al ·	27-06-1996 05-06-1997 26-06-1996

Pour tout renseignement concernant cette annexe : voir Journal Officiel de l'Office européen des brevets, No.12/82

METHOD OF PREPARING POLYOL ALKYL ETHERS

Patent number:

WO9401389

Publication date:

1994-01-20

Inventor:

BEHR ARNO; SCHMIDKE HEIKO; LOHR CHRISTOPH;

SCHNEIDER MICHAEL

Applicant:

HENKEL KGAA (DE)

Classification: - International:

(IPC1-7): C07C43/13; C07C43/10; C07C41/06

- european:

C07C41/06; C07C43/13; C10L1/18B

Application number: WO1993EP01643 19930628

Priority number(s): DE19924222183 19920706

DE2450667 US4675082 more >>

Also published as:

Cited documents:

EP0407841

EP0419077

EP0035075

EP0650470 (A1)

DE4222183 (A1)

Report a data error here

Abstract of WO9401389

The invention concerns a method of preparing polyol alkyl ethers by reacting, under mild conditions and in the presence of acid catalysts, polyhydroxy compounds selected from the group comprising (a) alkylene glycols, (b) glycerin, (c) oligoglycerins, (d) trimethylolpropane, (e) pentaerythrite, (f) 1,12-dodecanediol and (g) sorbitol with olefins of formula (l), in which R1 is a straight-chain or branched-chain alkyl group with 1 to 6 carbon atoms and R2 is hydrogen or also an alkyl group with 1 to 6 carbon atoms.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide